Introduction to Computational Quantum Chemistry

Lesson 12: Calculations of UV/VIS

Martin Novák (NCBR)

Response properties: UV/VIS

9. prosince 2014 1 / 8

UV-VIS spectroscopy

- Uses electromagnetic radiation in UV and visible region
- UV light: ~190 to 400 nm
- VIS light: 400 to 700 nm
- Excitations in valence electronic structure
- $n \to \pi^*, \pi \to \pi^* \dots$



A >

- "Allowed" and "forbidden" transitions
- Nonzero transition dipole moment:

$$\mu_i = \int \Psi_{final} \hat{\mu}_i \Psi_{initial} d\tau \neq 0 \quad (1)$$

- Intensities according to size of TD
- Blue vertical excitation
- Green emission



- Vertical excitation energies vs adiabatic excitation energies
- Energy quantum absorbed by molecule
- The time-dependent Schrödinger equation:

$$i\frac{\partial}{\partial t}\Psi(\mathbf{r},t) = \hat{H}(\mathbf{r},t)\Psi(\mathbf{r},t)$$
(2)

$$\hat{H} = \hat{T}(\mathbf{r}) + \hat{W}(\mathbf{r}) + \hat{V}_{ext}(\mathbf{r}, t)$$
(3)

< A >

- Check for low-lying excited states using TDDFT
- Use DFT with caution for molecules with ES lower than ~1.5 eV

Gaussian TDDFT output

Excitation energies and oscillator strengths:

Excited state symmetry could not be determined. Excited State 1: Triplet-?Svm 2.0123 eV 616.12 nm f=0.0000 <S**2>=2.000 35 -> 36 0.70883 This state for optimization and/or second-order correction. Total Energy, E(TD-HF/TD-KS) = -5142.68752823Copying the excited state density for this state as the 1-particle RhoCI density. Excited state symmetry could not be determined. Excited State 2: Triplet-?Svm 2.0123 eV 616.12 nm f=0.0000 <S**2>=2.000 34 -> 36 0.70883 Excited state symmetry could not be determined. Excited State 3: Singlet-?Sym 2.8399 eV 436.58 nm f=0.0010 <S**2>=0.000 35 -> 36 0.70241

Martin Novák (NCBR)

< ロ > < 同 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < 回 > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ > < □ >

- Calculate the vertical excitation energies of F₂, Cl₂ and, Br₂
- Calculate the emission energy from the "allowed" state
- Use PBE1PBE/6-311+G(2d) method

Thermodynamic cycle

- GS Ground state WF
- EXC Excited state WF
- eq equliribrium geometry
- noneq nonequilibrium geometry



• TDDFT manual page:

- http://www.gaussian.com/g_tech/g_ur/k_td.htm
- Calculate first three excited triplet and singlet states td=(nstates=3,50-50)
- Select the allowed states and optimize the first excited one:
- opt=readfc td=(nstates=3,{singlets/triplets},root=1,read)
- Excitations/emissions including solvent effects are described at Gaussian SCRF manual page

$$\Delta E = \frac{hc}{\lambda} \tag{4}$$